BOARD MCQS COMPILED BY SIR RIFFAT ABBAS

Q1. Choose the correct answer. | سوال نمبر 1۔ چار ممکنہ جوابات میں سے درست پر دائرہ لگائیں۔

1. Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:
1. انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو......... پر ہو۔

(A) لیبارٹری In the laboratory (B) مائیکرو سکیل On micro scale (C) تجارتی پیمانے On commercial scale (D) معاشیاتی پیمانے On economic scale

2. Which one of the following compounds can be separated by physical means?
2. درج ذیل میں سے کس کے اجزا کو طبعی طریقوں سے الگ الگ کیا جا سکتا ہے؟

(A) ریڈیکلز mixtures (B) کمپاؤنڈز elements (C) ایلیمنٹس compounds (D) مکسچرز radicals

3. How compounds are formed in industrial chemistry?
3. انڈسٹریل کیمسٹری میں کمپاؤنڈز کیسے بنتے ہیں؟

(A) لیبارٹری میں In laboratory (B) چھوٹے سکیل پر On small scale (C) کمرشل سکیل پر On commercial scale (D) اکنامک سکیل پر On economic scale

4. The most abundant element occurring in the oceans is:
4. سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟

(A) سیلیکان Silicon (B) نائٹروجن Nitrogen (C) ہائڈروجن Hydrogen (D) آکسیجن Oxygen

5. Which one of the following elements is found in most abundance in the earth's crust?
5. درج ذیل میں سے کونسا ایلیمنٹ کرہ ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟

(A) آرگون Argon (B) سیلیکان Silicon (C) ایلومینیم Aluminum (D) آکسیجن Oxygen

6. The third abundant gas found in the earth's atmosphere is:
6. کرہ ارض میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کونسی گیس پائی جاتی ہے؟

(A) آرگون Argon (B) نائٹروجن Nitrogen (C) آکسیجن Oxygen (D) کاربن مونو آکسائیڈ Carbon monoxide

7. The number of naturally occurring elements is:
7. قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 80 (B) 86 (C) 92 (D) 109

8. The quantity of nitrogen by weight on Earth's crust is:
8. کرہ ارض میں نائٹروجن کی مقدار بلحاظ وزن ہوتی ہے:

(A) 78% (B) 76% (C) 77% (D) 79%

9. The percentage quantity of oxygen in human body is:
9. انسانی جسم میں آکسیجن کی مقدار فیصد ہے:

(A) 66 (B) 65 (C) 63 (D) 64

10. The element occurring in the form of liquid is:
10. مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:

(A) برومین Bromine (B) فلورین Fluorine (C) کلورین Chlorine (D) آئیوڈین Iodine

11. Elements are mostly found as: — 11. ایلیمنٹس کی اکثریت پائی جاتی ہے:

(A) Gas گیس | (B) Liquid مائع میں | Solid ٹھوس میں | (D) Metalloids میٹلائڈز میں

12. The lightest element is: — 12. ہلکا ترین ایلیمنٹ ہے:

Lithium لیتھیم | (B) Sodium سوڈیم | (C) Magnesium | (D) Calcium کیلشیم

13. The valency of boron is: — 13. بورون کی ویلنسی ہے:

(A) 1 | (B) 2 | 3 | (D) 4

14. The example of homogeneous mixture is: — 14. ہوموجینیس مکسچر کی مثال ہے:

Ice cream آئس کریم | (B) Elements ایلیمنٹس | (C) Compounds کمپاؤنڈز | (D) Radicals ریڈیکلز

15. Formula of washing soda is: — 15. دھوبی سوڈے کا فارمولا ہے:

(A) Na_2CO_3 | (B) NaOH | $Na_2CO_3.10H_2O$ | (D) NaOH

16. Formula of calcium oxide is: — 16. کیلشیم آکسائیڈ کا فارمولا ہے:

CaO | (B) $Ca(OH)_2$ | (C) KOH | (D) $CaCO_3$

17. Empirical formula of glucose is: — 17. گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے:

(A) CH | (B) CHO | CH_2O | (D) H_2O

18. Empirical formula of benzene is: — 18. بینزین کا امپیریکل فارمولا ہے:

(A) CH_2O | CH | (C) C_2H_2 | (D) C_6H_6

19. The valency of iron in ferric sulphate $Fe_2(SO_4)_3$ is: — 19. فیرک سلفیٹ $Fe_2(SO_4)_3$ میں آئرن کی ویلنسی ہے:

(A) 1 | (B) 2 | 3 | (D) 4

20. The percentage of nitrogen in air is: — 20. ہوا میں نائٹروجن کی پرسینٹیج ہے:

(A) 70% | 78% | (C) 21% | (D) 20%

21. Atomic mass number of an element is represented as: — 21. ایک ایلیمنٹ کے اٹامک ماس نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) Z | A | (C) N | (D) K

22. Atomic number of oxygen is: — 22. آکسیجن کا اٹامک نمبر ہے:

(A) 6 | (B) 9 | 8 | (D) 10

23. At room temperature, ... is found in liquid form: — 23. روم ٹمپریچر پر مائع حالت پر پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے:

(A) Sodium سوڈیم | (B) Copper کاپر | (C) Zinc زنک | Mercury مرکری

24. Atomic number of sodium is: — 24. سوڈیم کا اٹامک نمبر ہوتا ہے:

11 | (B) 10 | (C) 12 | (D) 13

25. Isotope C-12 is found in quantity: — 25. آئسوٹوپ C-12 مقدار میں پایا جاتا ہے:

(A) 96.9% | (B) 97.6% | (C) 99.7% | 98.9%

26. Mass number of hydrogen is: — 26. ہائیڈروجن کا ماس نمبر ہے:

(A) 0 | 1 | (C) 2 | (D) -1

27. Element found in gaseous state is:
27. ایلیمنٹ جو گیس حالت میں پایا جاتا ہے:

(A) Mercury مرکری (B) Gold گولڈ (C) Oxygen آکسیجن (D) Sodium سوڈیم

28. Which one of the following can be separated by physical means?
28. درج ذیل میں سے کس کے اجزاء کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جا سکتا ہے؟

(A) Radical ریڈیکل (B) Compound کمپاؤنڈ (C) Element ایلیمنٹ (D) Mixture مکسچر

29. Molecular formula of glucose is:
29. گلوکوز کا مالیکولر فارمولا ہے:

(A) $C_6H_{12}O_6$ (B) CHO (C) CH_2O (D) $C_2H_4O_2$

30. Molecular mass of benzene is:
30. بینزین کا مالیکولر فارمولا ہے:

(A) H_2O_2 (B) CH_2O (C) $C_6H_{12}O_6$ (D) C_6H_6

31. Empirical formula of hydrogen per oxide is:
31. ہائیڈروجن پر آکسائیڈ کا امپیریکل فارمولا ہے:

(A) CH (B) OH (C) CH_20 (D) SiO

32. Which one of the following molecule is not tri-atomic?
32. درج ذیل میں کونسا ٹرائی اٹامک مالیکول نہیں ہے؟

(A) H_2 (B) O (C) H_20 (D) CO_2

33. .... is formed with the removal of an electron from an atom:
33. کسی ایٹم سے الیکٹرون کے اخراج سے بنتا ہے:

(A) Cation کیٹائن (B) Anion اینائن (C) مالیکولر کیٹائن Molecular cation (D) مالیکولر اینائن Molecular anion

34. All are tri atomic molecules except:
34. درج ذیل میں تمام ٹرائی اٹامک مالیکول ہیں سوائے:

(A) H_2 (B) O_3 (C) H_2O (D) CO_2

35. Molar mass usually expressed in grams. Which one of the following is molar mass of O_2 in amu?
35. مولر ماس کو عموماً گرامز میں ظاہر کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے O_2 کا مولر ماس amu میں کون سا ہے؟

(A) 32 amu (B) 53.12×10^{-24} amu (C) 1.92×10^{-25} amu (D) 192×10^{-25} amu

36. Sea water is a source of how many naturally occurring elements?
36. سمندری پانی کتنے قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کا ذریعہ ہے؟

(A) 43 (B) 63 (C) 71 (D) 92

37. Which of the following pair of elements has equal mass?
37. درج ذیل میں سے کس جوڑے کے ارکان ایک جیسا ماس رکھتے ہیں؟

(A) One mole CO and one mole CO_2 (B) One mole CO and one mole N_2 (C) One mole CO_2 and one mole N_2 (D) One mole O_2 and one mole CO_2

38. Which one of the following is not a triatomic molecule?
38. درج ذیل میں کونسا ٹرائی اٹامک مالیکول نہیں ہے؟

(A) O_3 (B) H_2 (C) H_2O (D) CO_2

39. How many numbers of moles are equivalent to 8 grams of CO_2?
39. CO_2 کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟

(A) 0.15 (B) 0.18 (C) 0.21 (D) 0.24

40. The mass of one molecule of water is:
40. پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟

(A) 18 AMU 18 AMU (B) 18 g 18 گرام (C) 18 mg 18 ملی گرام (D) 18 kg 18 کلوگرام

41. The molar mass of H_2SO_4 is:
41. H_2SO_4 کا مولر ماس ہے۔

(A) 98 g 98 گرام (B) 98 AMU 98 AMU (C) 9.8 g 9.8 گرام (D) 9.8 AMU 9.8 AMU

42. Which one of the following is a molecular mass of O_2 in amu?
42. درج ذیل میں سے O_2 کا مولر ماس AMU میں کونسا ہے؟

(A) 32 AMU (B) 53.12×10^{-24} (C) 1.92×10^{-25} (D) 192×10^{-25}

43. The formula mass of potassium sulphate (K_2SO_4) is:
43. پوٹاشیم سلفیٹ (K_2SO_4) کا فارمولا ماس ہے:

BOARD MCQS COMPILED BY SIR RIFFAT ABBAS

(A) 174amu (B) 164 amu (C) 184 amu (D) 194 amu

44. Molecular mass of nitric acid HNO_3 is:
44. نائٹرک ایسڈ HNO_3 کا مالیکیولر ماس ہے:

(A) 65amu (B) 63amu (C) 62amu (D) 60amu

45. Molecular mass of phosphoric acid (H_3PO_4) is:
45. فاسفورک ایسڈ (H_3PO_4) کا مالیکیولر ماس ہے:

(A) $98gmol^{-1}$ (B) $100gmol^{-1}$ (C) $63gmol^{-1}$ (D) $50gmol^{-1}$

46. Molecular mass of CO_2 is:
46. CO_2 کا مالیکیولر ماس ہے:

(A) 34amu (B) 40amu (C) 44amu (D) 50amu

47. Gram atomic mass of hydrogen is:
47. ہائیڈروجن کا گرام اٹامک ماس ہے:

(A) 1.08amu (B) 1.008amu (C) 2.016g (D) 1.008g

48. One AMU (atomic mass unit) is equivalent to:
48. ایک AMU کس کے برابر ہوتا ہے؟

(A) 1.66×10^{-24} g (B) 1.66×10^{-24} mg (C) 1.66×10^{-23} g (D) 1.66×10^{-24} kg

49. The mass of electron is equal to:
49. الیکٹرون کا ماس کس کے برابر ہے؟

(A) 1.0073 amu (B) 1.0089 amu (C) 5.48×10^{-4} amu (D) 1.66×10^{-2} amu

50. The symbol of Avogadro's number is:
50. ایووگیڈروز نمبر کا سمبل ہے:

(A) A (B) Z (C) N_A (D) A_N

51. Which one of the following result in the discovery of proton
51. ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟

(A) Cathode rays کیتھوڈ ریز (B) Canal rays کینال ریز (C) X-rays ایکس ریز (D) Alpha rays الفا ریز

52. Which one of the following are the most penetrating particles?
52. ان میں سے کونسے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟

(A) Protons پروٹونز (B) Electrons الیکٹرونز (C) Neutrons نیوٹرونز (D) Alpha particles الفا پارٹیکلز

53. The concept of orbit of atom was used by:
53. ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟

(A) جے جے تھامسن J.J Thomson (B) Rutherford ردرفورڈ (C) Bohr بوہر (D) Planck پلانک

54. Who discovered proton? — 54. پروٹون کس نے دریافت کیا؟

(A) گولڈ سٹائن Gold stein (B) جے جے تھامسن J.J Thomson (C) نیل بوہر Neil Bohr (D) ردر فورڈ Rutherford

55. Who discovered neutron? — 55. نیوٹرون کس نے دریافت کیا؟

(A) ولیم کروکس William Crooks (B) بوہر Bohr (C) ردر فورڈ Rutherford (D) چیڈوک Chedwick

56. Canal rays are produced in discharge tube due to: — 56. ڈسچارج ٹیوب میں کینال ریز پیدا ہوتی ہیں:

(A) اینوڈ کے باعث Anode (B) گیس کے مالیکیولز کی آئیونائزیشن کے باعث Ionization of gas molecules (C) کیتھوڈ کے باعث Cathode (D) گیس کے زیادہ پریشر کے باعث Excess pressure of gas

57. Father of nuclear science is: — 57. نیوکلیئر سائنس کا باپ کہا جاتا ہے:

(A) نیل بوہر کو Neil Bohr (B) ردر فورڈ کو Rutherford (C) میکس پلانکس کو Max Plancks (D) جے جے تھامسن کو J.J Thomson

58. Who discovered cathode rays? — 58. کیتھوڈ ریز کس نے دریافت کیں؟

(A) گولڈ سٹائن نے Goldstein (B) جان ڈالٹن نے John Dalton (C) سر ولیم کروکس نے Sir William Crooks (D) نیل بوہر نے Neil Bohr

59. Charge on cathode rays is: — 59. کیتھوڈ ریز پر چارج ہوتا ہے:

(A) نیگیٹو Negative (B) پوزیٹو Positive (C) نیوٹرل Neutral (D) آئیونک بانڈ Ionic bond

60. Which of the following particles have more penetrating ability in matter? — 60. ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرائیت کرنے والے ہیں؟

(A) پروٹونز Protons (B) الیکٹرونز Electrons (C) نیوٹرونز Neutrons (D) الفا پارٹیکلز Alpha particles

61. Charge on neutrons is: — 61. نیوٹرون پر چارج ہوتا ہے:

(A) منفی Negative (B) مثبت Positiveq (C) کوئی نہیں None (D) جزوی مثبت Partial positive

62. Charge on atom is: — 62. ایٹم پر چارج ہوتا ہے:

(A) مثبت Positive (B) منفی Negative (C) نیوٹرل Neutral (D) -22-

63. Which one of the following shell consists of three subshells? — 63. ان میں سے کونسا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟

(A) O-شیل O shell (B) N-شیل N shell (C) L-شیل L shell (D) M-شیل M shell

64. The p subshell has: — 64. P سب شیل مشتمل ہے۔

(A) ایک آر بٹل پر One orbital (B) دو آر بٹلز پر Two orbitals (C) تین آر بٹلز پر Three orbitals (D) چار آر بٹلز پر Four orbitals

65. How many electrons can M shell accommodate? — 65. M شیل میں کتنے الیکٹرونز سا سکتے ہیں؟

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

66. How many electrons can N shell accommodate? — 66. N شیل میں کتنے الیکٹرونز سا سکتے ہیں؟

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

67. The number of sub shells in N shell is: — 67. N شیل میں سب شیلز کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5

68. How many electrons can P shell accommodate? — 68. P سب شیل میں الیکٹرونز موجود ہوتے ہیں:

(A) 2 (B) 4 (C) 6 (D) 18

69. Which of the following shell consists of four sub shell? — 69. ان میں سے کونسا شیل چار سب شیلز پر مشتمل ہے؟

(A) K shell K شیل (B) L shell L شیل (C) M shell M شیل (D) N shell N شیل

70. Of which noble gas, chlorine attains the electronic configuration after attaining one electron? — 70. ایک الیکٹرون حاصل کرنے کے بعد کلورین کس نوبل گیس کی الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کر لیتا ہے؟

(A) Helium ہیلیم (B) Neon نیون (C) Argon آرگون (D) Krypton کرپٹون

71. General Electronic configuration of carbon family is: — 71. کاربن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:

(A) ns^2np^1 (B) ns^2np^2 (C) ns^2np^3 (D) ns^2np^4

72. Which molecule requires two electrons to complete its valence shell? — 72. کون سے مالیکیول کو اپنا ویلنس شیل مکمل کرنے کے لیے دو الیکٹرونز کی ضرورت ہوتی ہے؟

(A) N_2 (B) O_2 (C) NH_3 (D) BF_3

73. The number of electrons in the valence shell of noble gases is: — 73. نوبل گیسز کے ویلنس شیلز میں کتنے الیکٹرونز ہوتے ہیں؟

(A) 2 or 8 8,2 (B) 2 or 6 6,2 (C) 2 or 4 4,2 (D) 2 or 10 10,2

74. The number of sub shells in K shell is: — 74. K شیل میں سب شیلز کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

75. Atomic number of calcium is: — 75. کیلشیم کا اٹامک نمبر ہے:

(A) 11 (B) 12 (C) 19 (D) 20

76. Electronic configuration of hydrogen is: — 76. ہائیڈروجن کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:

(A) $1s^2, 2s^2$ (B) $1s^2$ (C) $1s^2, 2s^1$ (D) $1s^1$

77. Electronic configuration of halogen family is: — 77. ہیلوجن فیملی کی الیکٹرونک کنفگریشن ہے:

(A) ns^2 (B) $ns^2.np^3$ (C) $ns^2.np^4$ (D) $ns^2.np^5$

78. How many electrons can K shell accommodate? — 78. K شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

79. Which radioisotope is used for the diagnosis of tumor in the body? — 79. کونسا ریڈیو آئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) Cobalt-60 کوبالٹ-60 (B) Iodine-131 آئیوڈین-131 (C) Strontium-90 سٹرونشیم-90 (D) Phosphorous-32 فاسفورس-32

80. When U-235 breaks up, it produces: — 80. جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں۔

(A) Electrons الیکٹرونز (B) Neutrons نیوٹرونز (C) Protons پروٹونز (D) Nothing ان میں کوئی نہیں

81. Deuterium is used to make:
81. ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟

(A) Light water لائٹ واٹر (B) Heavy water ہیوی واٹر (C) Soft water سافٹ واٹر (D) Hard water ہارڈ واٹر

82. The isotopes C-12 is present in abundance of:
82. آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟

(A) 96.9% (B) 97.9% (C) 98.9% (D) 99.7%

83. Isotope used to generate electricity in nuclear reactor is:
83. آئسوٹوپ جو نیوکلیئر ری ایکٹر میں بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے:

(A) C-12 (B) U-235 (C) Co-60 (D) P-32

84. Which of the following is used for the treatment of cancer?
84. مندرجہ ذیل میں کون سا کینسر کے علاج کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟

(A) P-32 (B) Sr-90 (C) I-131 (D) Co-60

85. Isotopes of hydrogen are:
85. ہائیڈروجن کے آئسوٹوپس ہیں:

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

86. Helium He^{2+} nuclei is:
86. ان میں سے ہیلیم He^{2+} نیوکلیائی ہے:

(A) Alpha particle الفا پارٹیکل (B) Beta particle بیٹا پارٹیکل (C) گیما پارٹیکل Gamma particle (D) نیوٹرل پارٹیکل Neutral particle

87. Mendeleev's periodic table was based upon the:
87. مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی۔

(A) الیکٹرونک کنفگریشن Electronic configuration (B) Atomic mass اٹامک ماس (C) Atomic number اٹامک نمبر (D) سب شیل کا مکمل ہونا Completion of a subshell

88. Long form of periodic table is constructed on the basis of:
88. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے۔

(A) مینڈلیف کا اصول Mendeleev postulate (B) Atomic number اٹامک نمبر (C) Atomic mass اٹامک ماس (D) Mass number ماس نمبر

89. 4th and 5th period of the long form of periodic table are called:
89. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں۔

(A) شارٹ پیریڈز Short periods (B) نارمل پیریڈز Normal periods (C) Long periods لونگ پیریڈز (D) ویری لونگ پیریڈز Very long periods

90. Transition elements are:
90. ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔

(A) All gases تمام گیسز (B) All metals تمام میٹلز (C) تمام نان میٹلز All non-metals (D) All metalloids تمام میٹلائڈز

91. Which chemist presented triads?
91. کس کیمیا دان نے ٹرائی ایڈز پیش کیے؟

(A) Dobereiner ڈوبرائنر (B) New lands نیولینڈز (C) Mendeleev مینڈلیف (D) Mosley موزلے

92. Which chemist discovered atomic number?
92. کس کیمیادان نے اٹامک نمبر کو دریافت کیا؟

(A) Dalton ڈالٹن (B) Rutherford ردرفورڈ (C) Bohr بوہر (D) H. Mosley ہنری موزلے

93. The base of electronic configuration was:
93. الیکٹرونک کنفگریشن کی بنیاد تھی:

(A) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (B) الیکٹرون افینیٹی Electron affinity (C) Mass number ماس نمبر (D) Atomic number اٹامک نمبر

94. The horizontal rows of elements in the periodic table are called:
94. پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں:
(A) Periods پیریڈز (B) Groups گروپس (C) Blocks بلاکس (D) Arrangement ترتیب

95. The vertical columns in the periodic table are called:
95. پیریاڈک ٹیبل میں عمودی کالم کہلاتے ہیں:
(A) Periods پیریڈز (B) Groups گروپس (C) Blocks بلاکس (D) Arrangements ترتیب

96. The number of groups in the modern periodic tables is:
96. ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:
(A) 17 (B) 18 (C) 12 (D) 8

97. The number of periods in the modern periodic table is:
97. جدید پیریاڈک ٹیبل میں پیریڈز کی تعداد ہے:
(A) 5 (B) 6 (C) 7 (D) 8

98. The first group elements of the periodic table are called:
98. پیریاڈک ٹیبل میں پہلے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:
(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) الکلائن ارتھ میٹلز Alkaline earth metals (C) Metalloids میٹلائڈز (D) Halogens ہیلوجنز

99. Alkali metals belong to:
99. الکلی میٹلز کا تعلق ہے:
(A) First group پہلے گروپ سے (B) سیکنڈ گروپ سے Second group (C) تھرڈ گروپ سے Third group (D) فورتھ گروپ سے Fourth group

100. The second group elements of the periodic table are called:
100. پیریاڈک ٹیبل کے دوسرے گروپ کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:
(A) الکلائن ارتھ میٹلز Alkaline earth metals (B) Alkali metals الکلی میٹلز (C) Halogens ہیلوجنز (D) ٹرانزیشن میٹلز Transition elements

101. The number of elements in sixth period is:
101. چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:
(A) 18 (B) 32 (C) 54 (D) 80

102. How many blocks are there in modern periodic table?
102. جدید پیریاڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟
(A) Three تین (B) Four چار (C) Five پانچ (D) Six چھ

103. The number of elements in third period is:
103. تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:
(A) 2 (B) 4 (C) 8 (D) 18

104. The seventeenth group elements of the periodic table are called:
104. پیریاڈک ٹیبل کے گروپ 17 کے ایلیمنٹس کہلاتے ہیں:
(A) Carbon family کاربن فیملی (B) Noble gases نوبل گیسز (C) الکلائن ارتھ میٹلز Alkaline earth metals (D) Halogen ہیلوجنز

105. In which block of the periodic table do transition metals lie?
105. ٹرانزیشن میٹلز پیریاڈک ٹیبل کے کس بلاک میں پائی جاتی ہیں؟
(A) s (B) p (C) d (D) f

106. The number of elements in fourth period is:
106. چوتھے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:
(A) 8 (B) 18 (C) 28 (D) 38

107. The number of elements In first period Is:
107. پہلے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 2 (B) 8 (C) 18 (D) 32

108. The number of elements In normal periods Is:
108. نارمل پیریڈز میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 18 (B) 10 (C) 8 (D) 32

109. The number of groups in modern periodic table is:
109. جدید پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد ہے:

(A) 4 (B) 8 (C) 14 (D) 18

110. Lanthanides and actinides lie in:
110. لینتھنائڈز اور ایکٹنائڈز کس بلاک میں پائے جاتے ہیں؟

(A) s Block (B) p Block (C) d Block (D) f Block

111. The shortest period in the modern periodic table is:
111. جدید پیریاڈک ٹیبل میں سب سے چھوٹا پیریڈ ہے:

(A) 4th چوتھا (B) 3rd تیسرا (C) 2nd دوسرا (D) 1st پہلا

112. The sixth and seventh period in the long form of periodic table are called:
112. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چھٹا اور ساتواں پیریڈ کہلاتا ہے:

(A) شارٹ پیریڈز Short periods (B) نارمل پیریڈز Normal periods (C) Long periods لونگ پیریڈز (D) ویری لونگ پیریڈز Very long periods

113. The 1st period in modern periodic table is called:
113. جدید پیریاڈک ٹیبل میں پہلا پیریڈ کہلاتا ہے:

(A) Long period لونگ پیریڈ (B) Normal period نارمل پیریڈ (C) Short period شارٹ پیریڈ (D) ویری لونگ پیریڈ Very long period

114. The longest period in the modern periodic table is:
114. جدید پیریاڈک ٹیبل میں سب سے لمبا پیریڈ ہے:

(A) 3rd تیسرا (B) 4th چوتھا (C) 6th چھٹا (D) 7th ساتواں

115. The number of electrons in the valence shells of halogens is:
115. ہیلوجنز کے ویلنس شیل میں الیکٹرون کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 5 (B) 6 (C) 7 (D) 8

116. How many groups are there in long form of periodic table?
116. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں کتنے گروپ ہوتے ہیں؟

(A) 7 (B) 8 (C) 12 (D) 18

117. The blocks in modern periodic table are:
117. ماڈرن پیریاڈک ٹیبل میں بلاکس ہوتے ہیں:

(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5

118. The extreme left side elements of the periodic table are called:
118. پیریاڈک ٹیبل کے انتہائی بائیں جانب والے ایلیمنٹ کہلاتے ہیں:

(A) Alkali metals الکلی میٹلز (B) الکلائن ارتھ میٹلز Alkaline earth metals (C) ہیلوجن گروپ Halogen group (D) Noble gases نوبل گیسز

119. The number of elements In the 6th period Is:
119. چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:

(A) 8 (B) 18 (C) 22 (D) 32

120. The base of long form of periodic table is:
120. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے:
(A) ماس نمبر Mass number (B) اٹامک نمبر Atomic number (C) اٹامک ماس Atomic mass (D) ایووگیڈروز نمبر Avogadro's number

121. The number of elements in the first period of long form of periodic table:
121. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کے پہلے پیریڈ میں ایلیمنٹس ہیں:
(A) دو Two (B) تین Three (C) چار Four (D) پانچ Five

122. How many horizontal rows are there in long form of periodic table?
122. لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں کتنی افقی قطاریں ہیں:
(A) 32 (B) 8 (C) 7 (D) 18

123. Which group in long form of periodic table is called group of noble gases?
123. پیریاڈک ٹیبل میں کونسا گروپ نوبل گیسوں کا کہلاتا ہے؟
(A) 15 (B) 16 (C) 17 (D) 18

124. Law of octaves was presented by:
124. لاء آف آکٹیوز کس نے پیش کیا؟
(A) نیولینڈز نے Newlands (B) ڈوبرائنر نے Dobereiner (C) مینڈلیف نے Mendeleev (D) موزلے نے Mosley

125. The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:
125. جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے۔
(A) لیٹس انرجی Lattice energy (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) الیکٹرونیگیٹیویٹی Electronegativity (D) الیکٹرون افینٹی Electron affinity

126. Which one of the following halogen has lowest electronegativity?
126. مندرجہ ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟
(A) فلورین Fluorine (B) کلورین Chlorine (C) برومین Bromine (D) آئیوڈین Iodine

127. Along the period, which one of the following decreases:
127. ایک پیریڈ میں ان میں سے کونسی چیز کم ہوتی ہے؟
(A) اٹامک ریڈیس Atomic radius (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) الیکٹرون افینٹی Electron affinity (D) الیکٹرونیگیٹیویٹی Electronegativity

128. Point out the incorrect statement about electron affinity:
128. الیکٹرون افینیٹی کے متعلق غلط بیان کی نشاندہی کریں۔
(A) اس کی پیمائش $kJmol^{-1}$ میں کی جاتی ہے It is measured in $kJmol^{-1}$ (B) اس میں انرجی کا اخراج ہوتا ہے Energy is released (C) یہ پیریڈ میں بتدریج کم ہوتی ہے It is gradually decreased in a period (D) یہ گروپ میں بتدریج کم ہوتی ہے It is gradually decreased in a group

129. Ionization energy of sodium is:
129. سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی ہوتی ہے:
(A) 377 $kJmol^{-1}$ (B) 403 $kJmol^{-1}$ (C) 419 $kJmol^{-1}$ (D) 496 $kJmol^{-1}$

130. Which of the following is a period in which .... is decreased from left to right?
130. مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک ایسا پیریڈ ہے جس میں بائیں سے دائیں .... میں کمی ہو رہی ہے؟
(A) اٹامک ریڈیس Atomic radius (B) آئیونائزیشن انرجی Ionization energy (C) الیکٹرون افینیٹی Electron affinity (D) الیکٹرونیگیٹیویٹی Electro negativity

131. Electro negativity of fluorine is:
131. فلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہے:
(A) 4.0 (B) 3.4 (C) 3.2 (D) 3.0

132. Which of the following halogen has the greatest value of electro negativity?

132. مندرجہ ذیل میں کس ہیلوجنز کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟

(A) کلورین Chlorine (B) فلورین Fluorine (C) برومین Bromine (D) آئیوڈین Iodine

---

133. Electro negativity of chlorine is:

133. کلورین کی الیکٹرونیگیٹیویٹی ہے:

(A) 3.1 (B) 3.2 (C) 3.3 (D) 3.4

---

134. Atomic radius of carbon is:

134. کاربن ایٹم کا اٹامک ریڈیس ہے:

(A) 67pm (B) 77pm (C) 87pm (D) 97pm

---

135. Reason of increasing ionization energy in a period is:

135. پیریڈز میں آئیونائزیشن انرجی کے بڑھنے کی وجہ ہے:

(A) شیلز کی تعداد میں اضافہ Increasing the number of shells

(B) شیلز کی تعداد میں کمی Decreasing the number of shells

(C) الیکٹرونز کی تعداد میں اضافہ Increasing the number of electrons

(D) ویلنس شیلز الیکٹرونز اور نیوکلیس کے مابین کشش کی قوت میں اضافہ Increasing the force of attraction between valence shell electron and nucleus

---

136. An atom having six electrons in its valence shell with achieve noble gas electron configuration by:

136. ویلنس شیل میں 6 الیکٹرون رکھنے والا ایٹم نوبل گیس الیکٹرونک کنفگریشن حاصل کرے گا۔

(A) ایک الیکٹرون حاصل کر کے Gaining one electron

(B) تمام الیکٹرون خارج کر کے Losing all electrons

(C) دو الیکٹرون حاصل کر کے Gaining two electrons

(D) دو الیکٹرون خارج کر کے Losing two electrons

---

137. Considering the electronic configuration of atoms which atom with the given atomic number will be most stable one?

137. ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو مدنظر رکھتے ہوئے درج ذیل میں دیے گئے اٹامک نمبرز والے ایٹمز میں سے کونسا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہوگا؟

(A) چھ Six (B) آٹھ Eight (C) دس Ten (D) بارہ Twelve

---

138. Octet rule is:

138. اوکٹیٹ رول ہے۔

(A) آٹھ الیکٹرونز کی وضاحت Description of eight electrons

(B) الیکٹرونک کنفگریشن کی شکل Picture of electronic configuration

(C) الیکٹرونک کنفگریشن کا انداز Pattern of electronic configuration

(D) آٹھ الیکٹرونز کا حصول Attaining of eight electrons

---

139. Transfer of electrons between atoms results in:

139. ایٹمز کے درمیان بنے الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:

(A) میٹلک بانڈنگ کی صورت میں metallic bonding

(B) آئیونک بانڈنگ کی شکل میں Ionic bonding

(C) کوویلنٹ بانڈنگ کے طور پر covalent bonding

(D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ کی صورت میں coordinate covalent bonding

---

140. Atoms react with each other because:

140. ایٹم ایک دوسرے کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں کیونکہ:

(A) یہ ایک دوسرے کو اٹریکٹ کرتے ہیں They are attracted to each other

(B) ان میں الیکٹرونز کی کمی ہوتی ہے They are short of electrons

(C) وہ مستحکم ہونا چاہتے ہیں They want to attain stability

(D) وہ بکھرنا چاہتے ہیں They want to disperse

141. When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:

141. جب ایک الیکٹرونیگیٹیو ایلیمنٹ کسی الیکٹروپازیٹو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے۔

(A) کوویلنٹ Covalent (B) آئیونک Ionic (C) پولر کوویلنٹ Polar covalent (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate covalent

---

142. A bond formed between two non-metals is expected to be:

142. دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہوگا۔

(A) کوویلنٹ Covalent (B) آئیونک Ionic (C) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate covalent (D) میٹلک Metallic

---

143. A bond pair in covalent molecules usually has:

143. کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئر عموماً رکھتا ہے۔

(A) ایک الیکٹرون One electron (B) دو الیکٹرونز Two electrons (C) تین الیکٹرونز Three electrons (D) چار الیکٹرونز Four electrons

---

144. Which of the following compounds is not directional in its bonding?

144. درج ذیل میں سے کونسا کمپاؤنڈ بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے؟

(A) CH_4 (B) KBr (C) CO_2 (D) H_2O

---

145. Identify which pair has polar covalent bonds.

145. درج ذیل میں کونسا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟

(A) Cl_2??? O_2 (B) N_2??? H_2O (C) C_2H_2??? H_2O (D) HCl??? H_2O

---

146. Covalent bond involves the:

146. کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے۔

(A) الیکٹرونز کے عطیہ کا Donation of electrons (B) الیکٹرونز کی ایکسیپٹنس کا Acceptance of electrons (C) الیکٹرونز کے شیئرنگ کا Sharing f electrons (D) الیکٹرونز میں ریپلسو فورس کا Repulsion of electrons

---

147. How many covalent bonds does molecule C_2H_2 have?

147. C_2H_2 کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟

(A) دو Two (B) تین Three (C) چار Four (D) پانچ Five

---

148. How many electrons does a triple covalent bond involve?

148. ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟

(A) آٹھ Eight (B) چھ Six (C) چار Four (D) صرف تین Only three

---

149. Which pair of the molecules has same type of covalent bonds?

149. درج ذیل میں مالیکیولز کا کونسا جوڑا ایک جیسے کوویلنٹ بانڈ پر مشتمل ہے؟

(A) HCl and O_2 (B) N_2 and O_2 (C) C_2H_4 and O_2 (D) C_2H_2 and O_2

---

150. The chemical bond formed by mutual sharing of electrons between atoms is called:

150. ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:

(A) آئیونک بانڈ Ionic bond (B) میٹلک بانڈ Metallic bond (C) کوویلنٹ بانڈ Covalent bond (D) کوآرڈی نیٹ کوویلنٹ بانڈ Co ordinate covalent bond

---

151. If the covalent bond is formed between two same kind of elements then bond will be:

151. اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان تشکیل پائے تو بانڈنگ کی قسم ہوگی:

(A) پولر کوویلنٹ بانڈ Polar covalent bond (B) نان پولر کوویلنٹ بانڈ Non polar covalent bond (C) میٹلک بانڈ Metallic bond (D) ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ Dative covalent bond

152. Which one of the following is an ionic compound? — 152. درج ذیل میں سے کون سا آئیونک کمپاؤنڈ ہے؟

(A) HCl (B) CH_4 (C) NaCl (D) BF_3

153. Reason to form ammonium ion is: — 153. امونیم آئن بننے کا باعث ہے:

(A) کوویلنٹ بانڈ Covalent bond (B) آئیونک بانڈ Ionic bond (C) میٹلک بانڈ Metallic bond (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Co ordinate covalent bond

154. Covalent bond in methane is called: — 154. میتھین میں پایا جانے والا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے:

(A) سنگل Single (B) ڈبل Double (C) ٹرپل Triple (D) ڈیٹو Dative

155. The bond present in H-F molecule is called: — 155. H-F مالیکیول میں پایا جانے والا بانڈ کس قسم کا ہوتا ہے؟

(A) آئیونک Ionic (B) نان پولر Non polar (C) پولر کوویلنٹ Polar covalent (D) کوآرڈینیٹ Co ordinate

156. Ionic character predominantly appears in any bond if: — 156. کسی بھی بانڈ میں آئیونک کریکٹر غالب آجاتا ہے جب:

(A) الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے زیادہ ہو The difference of electronegativity is greater than 1.7
(B) الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو The difference of electronegativity is less than 1.7
(C) الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 کے برابر ہو The difference of electronegativity is equal to 1.7
(D) الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق صفر ہو The difference of electronegativity is zero

157. The result of transfer of electron appear to: — 157. ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ نکلتا ہے:

(A) میٹلک بانڈ کی صورت میں Metallic bond (B) آئیونک بانڈ کی صورت میں Ionic bond (C) کوویلنٹ بانڈ کی صورت میں Covalent bond (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی صورت میں Co ordinate covalent bond

158. Molecule having triple covalent bond is: — 158. مالیکیول جس میں ٹرپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے:

(A) H_2 (B) O_2 (C) N_2 (D) C_2H_4

159. Covalent bond is a result of: — 159. کوویلنٹ بانڈ نتیجہ ہے:

(A) الیکٹرونز دینے کا Donating of electrons (B) الیکٹرونز لینے کا Gaining of electrons (C) الیکٹرونز کی شیئرنگ کا Sharing of electrons (D) الیکٹرونز میں ریپلسیو فورسز کا Repulsive forces between electrons

160. The bond formed by complete transfer of electrons between atoms is called: — 160. ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی مکمل منتقلی سے بننے والا بانڈ کہلاتا ہے:

(A) آئیونک بانڈ Ionic bond (B) کوویلنٹ بانڈ Covalent bond (C) میٹلک بانڈ Metallic bond (D) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Co ordinate covalent bond

161. Which molecule has polar covalent bond? — 161. کس مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟

(A) H_2 (B) Cl_2 (C) HCl (D) N_2

162. The number of electrons in the valence shell of chlorine is: — 162. کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے:

(A) 6 (B) 7 (C) 5 (D) 4

163. Which one of the following is an electron deficient molecule?
163. درج ذیل میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟

(A) NH_3 (B) BF_3 (C) N_2 (D) O_2

164. Which one of the following is the weakest force among the atoms?
164. درج ذیل میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس کونسی ہے؟

(A) آئیونک فورس Ionic force (B) میٹلک فورس Metallic force (C) انٹرمالیکیولر فورس Intermolecular force (D) کوویلنٹ فورس Covalent force

165. Ice float on water because:
165. برف پانی کے اوپر کیوں تیرتی ہے؟

(A) برف پانی سے کثیف ہے Ice is denser than water (B) برف کی ساخت کرسٹلائن ہوتی ہے Ice is crystalline in nature (C) پانی برف سے کثیف ہے Water is denser than ice (D) ان میں کوئی نہیں None of these

166. Which of the following compound does not dissolve in water?
166. درج ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں؟

(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$

167. Boiling point of sodium chloride is:
167. سوڈیم کلورائیڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:

(A) 800°C (B) 1413°C (C) 100°C (D) 0°C

168. Boiling point of water is:
168. پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے:

(A) 99°C (B) 100°C (C) 101°C (D) 102°C

169. Melting point of sodium chloride is:
169. سوڈیم کلورائیڈ کا میلٹنگ پوائنٹ ہے:

(A) 800°C (B) 801°C (C) 802°C (D) 803°C

170. During the formation of chemical bond, which forces become dominant?
170. کیمیکل بانڈنگ بننے کے دوران کس قسم کی فورسز غالب ہوتی ہیں؟

(A) ریپلسو فورسز Repulsive forces (B) اٹریکٹو فورسز Attractive forces (C) وینڈروال فورسز Wander walls forces (D) ہائیڈروجن بانڈنگ Hydrogen bonding

171. In hydrogen bonding:
171. ہائیڈروجن بانڈنگ میں ہوتی ہے:

(A) انٹرمالیکیولر فورسز Inter-molecular forces (B) آئیونک فورسز Ionic forces (C) کوویلنٹ فورسز Covalent forces (D) میٹلک فورسز Metallic forces

172. Hydrogen bonding is represented by:
172. ہائیڈروجن بانڈنگ کو ظاہر کیا جاتا ہے:

(A) ڈاٹڈ لائن سے Dotted lines (B) سنگل لائن سے Single lines (C) ڈبل لائن سے Double lines (D) ٹرپل لائن سے Triple lines

173. Melting point of sodium is:
173. سوڈیم کا میلٹنگ پوائنٹ ہے:

(A) 100°C (B) 496°C (C) 97°C (D) 650°C

174. Methane is an example of:
174. میتھین مثال ہے:

(A) سنگل کوویلنٹ بانڈ کی Single covalent bond (B) ڈبل کوویلنٹ بانڈ کی Double covalent bond (C) ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی Triple covalent bond (D) ڈیٹو کوویلنٹ بانڈ کی Dative covalent bond

175. Density of water is:
175. پانی کی ڈینسٹی ہوتی ہے:

(A) $2gcm^{-3}$ (B) $-2gcm^{-3}$ (C) $1gcm^{-3}$ (D) $-1gcm^{-3}$

176. Identify the compound which is not soluble in water.
176. درج ذیل میں سے کونسا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟

(A) C_6H_6 (B) NaCl (C) KBr (D) $MgCl_2$

177. If the difference of electro negativity between two elements is more than 1.7 then the bond between will be:
177. اگر دو ایلیمنٹس کے درمیان الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے زیادہ ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہو گا:

(A) Ionic آئیونک (B) Covalent کوویلنٹ (C) Co ordinate کوآرڈینیٹ (D) Metallic میٹلک

178. If the difference of electro negativity between two elements is less than 1.7 then the bond between will be:
178. اگر دو ایلیمنٹس کے درمیان الیکٹرونیگیٹیویٹی کا فرق 1.7 سے کم ہو تو ان کے درمیان بننے والا بانڈ ہو گا:

(A) Covalent کوویلنٹ (B) Ionic آئیونک (C) Non polar نان پولر (D) None کوئی نہیں

179. What concentration of salts is required to remove unwanted bacteria?
179. ناپسندیدہ بیکٹیریا ختم کرنے کے لیے سالٹس کی کتنی کنسنٹریشن درکار ہوتی ہے؟

(A) 5% (B) 10% (C) 15% (D) 20%

180. Metals are good conductors of electricity due to:
180. میٹلز عموی طور پر الیکٹریسٹی کی اچھی کنڈکٹر ہوتی ہیں:

(A) موبائل الیکٹرونز کی وجہ سے Mobile electrons (B) میٹلک کیٹائنز کے باعث Metallic cations (C) سخت ہونے کے باعث Hardness (D) موبائل پروٹونز کی وجہ سے Mobile protons

181. Which of the following molecule is not triatomic?
181. ان میں سے کونسا مالیکیول ٹرائی اٹامک نہیں ہے؟

(A) H_2 (B) O_3 (C) H_2O (D) CO_2

182. How many times liquids are denser than gases?
182. مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟

(A) 100 times 100 گنا (B) 1000 times 1000 گنا (C) 10,000 times 10,000 گنا (D) 100,000 گنا 100,000 times

183. Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:
183. گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں۔ ان کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟

(A) $mgcm^{-3}$ (B) gcm^{-3} (C) $kgdm^{-3}$ (D) gdm^{-3}

184. At freezing point which one of the following coexists in dynamic equilibrium?
184. فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کونسے ڈائنامک ایکوی لبریم میں ہوتے ہیں؟

(A) گیس اور ٹھوس Gas and solids (B) مائع اور گیس Liquid and gas (C) مائع اور ٹھوس Liquid and solid (D) All of these یہ تمام

185. Solid particles possess which one of the following motions?
185. ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کونسی موشن پائی جاتی ہے؟

(A) روٹیشنل موشن Rotational motions (B) وائبریشنل موشن Vibrational motions (C) ٹرانسلیشنل موشن Translational motions (D) Both B,C ب اور ج دونوں

186. Which one of the following gas diffuses fastest?
186. ان میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟

(A) Hydrogen ہائیڈروجن (B) Helium ہیلیم (C) Chlorine کلورین (D) Fluorine فلورین

187. Which one of the following does not affect the boiling point?
187. ان میں سے کونسی چیز بوائلنگ پوائنٹ پر اثر انداز نہیں ہوتی؟

(A) انٹرمالیکیولر فورسز Intermolecular forces (B) بیرونی پریشر External pressure (C) مائع کی فطرت Nature of liquids (D) مائع کا ابتدائی ٹمپریچر Initial temperature of liquid

188. Density of a gas increases, when its: / 188. گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے جب اس کا:

(A) ٹمپریچر بڑھتا ہے Temperature is increased (B) پریشر بڑھتا ہے Pressure is increased (C) والیم کونسٹنٹ رہتا ہے Volume is kept constant (D) ان میں کوئی نہیں None of these

189. One atmospheric pressure is equal to how many pascals? / 189. 1 atm پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے۔

(A) 101325 (B) 10325 (C) 106075 (D) 10523

190. The gas which has higher rate of diffusion is: / 190. وہ گیس جس کا ڈیفیوژن ریٹ سب سے زیادہ ہے:

(A) ہیلیم Helium (B) ہائیڈروجن Hydrogen (C) فلورین Fluorine (D) کلورین Chlorine

191. The simplest form of matter is: / 191. مادے کی سادہ ترین حالت ہے:

(A) ٹھوس Solid (B) مائع Liquid (C) گیس Gas (D) پلازما Plasma

192. Atmospheric pressure at sea level is: / 192. سی لیول پر ایٹماسفیرک پریشر ہوتا ہے:

(A) 760 mm Hg (B) 700 mm Hg (C) 780 mm Hg (D) 750 mm Hg

193. Puncture of tyre is an example of: / 193. ٹائر کا پنکچر ہونا مثال ہے:

(A) ایفیوژن کی Effusion (B) ڈفیوژن کی Diffusion (C) ایویپوریشن کی Evaporation (D) کنڈینسیشن کی Condensation

194. Which of the following gas diffuse more rapidly? / 194. ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈفیوز کرتی ہے؟

(A) ہائیڈروجن Hydrogen (B) ہیلیم Helium (C) کلورین Chlorine (D) فلورین Fluorine

195. Gases can be compressed due to: / 195. گیسوں کو دبایا جاتا ہے کیونکہ:

(A) گیس کے مالیکیولز کے درمیان خالی جگہیں نہیں ہوتیں۔ No spaces between gas molecules
(B) گیس کے مالیکیولز کے درمیان بہت زیادہ خالی جگہیں ہوتی ہیں۔ More spaces between gas molecules
(C) مالیکیولز ایک دوسرے کے بہت قریب ہوتے ہیں۔ Molecules are closer to each other
(D) مالیکیولز کا سائز بہت بڑا ہوتا ہے۔ Molecules has large size

196. Instrument used to measure atmospheric pressure is: / 196. ایٹماسفیرک پریشر ماپنے والا آلہ ہے:

(A) مانومیٹر Manometer (B) بیرومیٹر Barometer (C) الیکٹرومیٹر Electrometer (D) یونٹ میٹر Unit meter

197. Instrument used to measure pressure in laboratory is: / 197. لیبارٹری میں پریشر ماپنے والا آلہ ہے:

(A) ہائیڈرومیٹر Hydrometer (B) تھرمامیٹر Thermometer (C) مانومیٹر Manometer (D) بیرومیٹر Barometer

198. Densities of gases are measured in: / 198. گیسز کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟

(A) gdm^{-3} (B) $kgdm^{-3}$ (C) gcm^{-3} (D) $mgdm^{-3}$

199. The instrument used to find pressure in laboratories is: / 199. لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کا آلہ ہے:

(A) ہائیڈرومیٹر Hydrometer (B) مانومیٹر Manometer (C) تھرمامیٹر Thermometer (D) گیلوانومیٹر Galvanometer

200. The unit of pressure is: / 200. پریشر کا یونٹ ہے:

(A) جول Joule (B) پاسکل Pascal (C) ایمپیئر Ampere (D) گرام Gram

201. On what temperature the volume of gas becomes zero?
201. کس ٹمپریچر پر گیس کا والیوم زیرو ہو گا؟
(A) 273K (B) 173K (C) 73K (D) $-273^{0}C$

202. One atmospheric pressure is equal to .... torr:
202. ایک ایٹماسفیرک پریشر کتنے ٹارز کے برابر ہوتا ہے؟
(A) 101325 (B) 765 (C) 760 (D) 10325

203. In Charles law, k is equal to:
203. چارلس لاء میں k برابر ہوتا ہے:
(A) $\frac{T}{V}$ (B) TV (C) $\frac{V}{T}$ (D) $\frac{V}{P}$

204. In SI, the unit of pressure is:
204. پریشر کا سسٹم انٹرنیشنل یونٹ ہے:
(A) Nm (B) Nm^{-2} (C) ms^{-1} (D) ms^{-2}

205. In Boyle's law, the constant quantity is:
205. بوائل لاء میں کونسٹنٹ مقدار ہے:
(A) Volume والیوم (B) Pressure پریشر (C) Temperature ٹمپریچر (D) Mass ماس

206. The value of absolute zero is:
206. ایب سولیوٹ زیرو کی ویلیو ہے:
(A) -273.15 °C (B) 273.15°C (C) 0°C (D) 100°C

207. In the evaporation process, liquid molecule which leave the surface of the liquid have:
207. ایویپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے
(A) بہت کم انرجی Very low energy
(B) درمیانی انرجی Moderate energy
(C) بہت زیادہ انرجی Very high energy
(D) ان میں کوئی نہیں None of these

208. The vapour pressure of a liquid increases with the:
208. مائع کا ویپر کا پریشر کب بڑھتا ہے؟
(A) پریشر میں اضافے سے increase in pressure
(B) ٹمپریچر میں اضافے سے increase in temperature
(C) انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے increase in inter molecular forces
(D) مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے increase in polarity of molecules

209. Freezing point of acetic acid is:
209. ایسیٹک ایسڈ کا فریزنگ پوائنٹ ہے:
(A) 14.6°C (B) 15.6°C (C) 16.6°C (D) 17.6°C

210. The speed of evaporation when we increase temperature:
210. ٹمپریچر بڑھانے سے ایویپوریشن کی رفتار ہو جاتی ہے:
(A) Increase زیادہ
(B) Decrease کم
(C) Remains same برابر
(D) کوئی فرق نہیں پڑتا No change

211. Density of water is:
211. پانی کی ڈینسٹی ہے:
(A) $1.0gcm^{-3}$ (B) $1.0cm^{-3}$ (C) $1.0dm^{-3}$ (D) $1.0mg.cm^{-3}$

212. Vapour pressure of water at 100°C is:
212. 100°C پر پانی کا ویپر پریشر ہے:
(A) 140 mm Hg (B) 360 mm Hg (C) 580 mm Hg (D) 760 mm Hg

213. During evaporation, the molecules which escape out from liquid surface have:
213. ایویپوریشن کے عمل میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے:
(A) بہت کم انرجی Much less energy
(B) درمیانی انرجی Moderate energy value
(C) بہت زیادہ انرجی Very high energy
(D) انرجی نہیں ہوتی No energy

214. Density of aluminium is: / 214. ایلومینیم کی ڈینسٹی ہے:
(A) $2.4gcm^{-3}$ (B) $2.5gcm^{-3}$ (C) $2.6gcm^{-3}$ (D) $2.7gcm^{-3}$

215. Which of the following is crystalline solid? / 215. ان میں سے کون سا کرسٹائن ٹھوس ہے؟
(A) Rubber ربڑ (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass شیشہ (D) Glucose گلوکوز

216. Which one of the following is not amorphous? / 216. ان میں سے کونسا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے؟
(A) Rubber ربڑ (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass شیشہ (D) Glucose گلوکوز

217. .... is an example of amorphous solid: / 217. ....ایمارفس سالڈ کی مثال ہے:
(A) سوڈیم کلورائیڈ Sodium chloride (B) Diamond ڈائمنڈ (C) Plastic پلاسٹک (D) Glucose گلوکوز

218. Concentrated solution of common salt is called: / 218. عام نمک کا کنسنٹریٹڈ سلوشن کہلاتا ہے:
(A) Brine برائن (B) Paints پینٹس (C) Jelly جیلی (D) چاک کا سلوشن Chalk solution

219. The example of universal solvent on Earth is: / 219. زمین پر یونیورسل سولوینٹ کی مثال ہے:
(A) Water پانی (B) Alcohol الکوحل (C) Ammonia امونیا (D) Ether ایتھر

220. Which of the following is not an amorphous solid? / 220. درج ذیل میں سے کون سا ٹھوس ایمورفس نہیں ہے؟
(A) Rubber ربڑ (B) Plastic پلاسٹک (C) Glass گلاس (D) سوڈیم کلورائیڈ Sodium chloride

221. The example of true solution is: / 221. ٹرو سلوشن کی مثال ہے:
(A) سٹارچ سلوشن Starch solution (B) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ (C) صابن کا سلوشن Soap solution (D) Ink in water پانی میں سیاہی

222. The compound which is used as a universal solvent is: / 222. وہ کمپاؤنڈ جو یونیورسل سولوینٹ کے طور پر استعمال ہوتا ہے:
(A) Water پانی (B) Petrol پٹرول (C) Alcohol الکوحل (D) Benzene بینزین

223. The minimum components of a solution are: / 223. سلوشن کے کم از کم اجزاء ہوتے ہیں:
(A) Five پانچ (B) Two دو (C) Three تین (D) Four چار

224. The simple method to differentiate between solution and pure liquid is: / 224. سلوشن اور خالص مائع میں فرق کرنے کا سادہ ترین طریقہ ہے:
(A) Evaporation ایویپوریشن (B) Distillation ڈسٹیلیشن (C) Hydration ہائڈریشن (D) Halogenation ہیلوجینیشن

225. Solvent in soft drinks is: / 225. سوفٹ ڈرنکس میں سولوینٹ ہے:
(A) Benzene بینزین (B) Water پانی (C) Milk دودھ (D) Oil تیل

226. Brass is an example of solid solution: / 226. پیتل ٹھوس سلوشن کی مثال ہے:
(A) Zn + C (B) Zn + Fe (C) Zn + Cu (D) Zn + Al

227. When a saturated solution is diluted it turns into: / 227. جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائلیوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے۔
(A) سپر سیچوریٹڈ سلوشن Supersaturated solution (B) ان سیچوریٹڈ سلوشن Unsaturated solution (C) کنسنٹریٹڈ سلوشن Concentrated solution (D) ان میں کوئی نہیں None of these

228. Mist is an example of solution: — 228. دھند کس سلوشن کی مثال ہے؟

(A) گیس میں مائع Liquid in gas (B) مائع میں گیس Gas in liquid (C) گیس میں ٹھوس Solid in gas (D) ٹھوس میں مائع Gas in solid

229. Which one of the following is a 'liquid in solid' solution? — 229. ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟

(A) پانی میں شوگر Sugar in water (B) مکھن Butter (C) پانی میں نمک Opal (D) کہر Fog

230. Which one of the following is heterogeneous mixture? — 230. درج ذیل میں سے کونسا ہیٹرو جینیس مکسچر ہے؟

(A) ملک Milk (B) روشنائی Ink (C) ملک آف میگنیشیا Milk of magnesia (D) شوگر کا سلوشن Sugar solution

231. Mist is an example of: — 231. مِسٹ کس سولیوشن کی مثال ہے؟

(A) گیس میں مائع Liquid in gas (B) مائع میں گیس Gas in liquid (C) گیس میں ٹھوس Solid in gas (D) ٹھوس میں گیس Gas in solid

232. Butter is an example of: — 232. مکھن سولیوشن کی مثال ہے:

(A) گیس میں مائع Liquid in gas (B) ٹھوس میں مائع Liquid in solid (C) مائع میں گیس Gas in liquid (D) مائع میں ٹھوس Solid in liquid

233. Alloy is an example of: — 233. الائے کس سلوشن کی مثال ہے؟

(A) گیس میں ٹھوس کی Solid in gas (B) مائع میں ٹھوس کی Solid in liquid (C) ٹھوس میں ٹھوس کی Solid in solid (D) ٹھوس میں مائع کی Liquid in solid

234. Which of the following is an example of solid in solid solution? — 234. ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں ٹھوس کی مثال ہے؟

(A) اوپلز Opals (B) دھند Fog (C) مکھن Butter (D) ہوا میں ڈسٹ Dust in air

235. Opal is an example of: — 235. اوپل مثال ہے:

(A) گیس میں مائع Liquid in gas (B) گیس میں ٹھوس Solid in gas (C) ٹھوس میں ٹھوس Solid in solid (D) ٹھوس میں گیس Gas in solid

236. Types of solution are: — 236. سلوشنز کی اقسام ہیں:

(A) سات Seven (B) آٹھ Eight (C) نو Nine (D) دس Ten

237. Air is an example of: — 237. ہوا کس سلوشن کی مثال ہے؟

(A) گیس میں مائع Liquid in gas (B) گیس میں گیس Gas in gas (C) مائع میں ٹھوس Solid in liquid (D) ٹھوس میں مائع Liquid in solid

238. Which of the following solution is an example of liquid in liquid solution? — 238. ان میں سے کون سا سلوشن مائع میں مائع ہے؟

(A) دھند Fog (B) کہر Mist (C) پانی میں الکوحل Alcohol in water (D) مکھن Butter

239. Smoke in air is an example of: — 239. ہوا میں دھواں مثال ہے:

(A) گیس میں گیس کی Gas in gas (B) مائع میں گیس کی Gas in liquid (C) گیس میں ٹھوس کی Solid in gas (D) ٹھوس میں ٹھوس کی Solid in solid

240. The example of liquid in liquid solution is:

240. مائع میں مائع سلوشن کی مثال ہے:

(A) پانی میں الکوحل Alcohol in water (B) ہوا Air (C) مکھن Butter (D) اوپلز Opals

241. The example of liquid in gas is:

241. گیس میں مائع کی مثال ہے:

(A) ہوا Air (B) پانی میں آکسیجن Oxygen (C) دھند Fog (D) ہوا میں دھواں Smoke in air

242. Concentration is ratio of:

242. کنسنٹریشن کی نسبت ہے۔

(A) سالوینٹ سے سولیوٹ کی Solvent to solute (B) سولیوٹ سے سلوشن کی Solute to solution (C) سالوینٹ سے سلوشن کی Solvent to solution (D) a ب دونوں Both a and b

243. Which one of the following solutions contains more water?

243. ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟

(A) 2M (B) 1M (C) 0.5M (D) 0.25M

244. If $10cm^3$ of alcohol is dissolved in 100g of water, it is called:

244. اگر 100 گرام پانی میں $10cm^3$ الکوحل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے۔

(A) %m/m (B) %m/v (C) %v/w (D) %v/v

245. Molarity is the number of moles of solute dissolved in:

245. مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو۔

(A) سلوشن کے 1 کلوگرام میں 1kg of solution (B) سالوینٹ کے 100 گرام میں 100g of solvent (C) سالوینٹ کے $1dm^3$ میں 1 dm^3 of solvent (D) سلوشن کے $1dm^3$ میں $1dm^3$ of solution

246. 5% sugar solution means:

246. %5 شوگر کے سلوشن سے مراد ہے کہ:

(A) 90 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔ 5 gram sugar is dissolved in 90 gram of water (B) 100 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔ 5 gram sugar is dissolved in 100 gram of water (C) 105 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔ 5 gram sugar is dissolved in 105 gram of water (D) 95 گرام پانی میں 5 گرام شوگر حل کی گئی ہے۔ 5 gram sugar is dissolved in 95 gram of water

247. The number of moles of solute dissolved in 1 dm^3 solution is called:

247. $1dm^3$ سلوشن میں حل کی گئی سولیوٹ کے مولز کی تعداد کہلاتی ہے:

(A) سولیوبیلیٹی Solubility (B) مولیریٹی Molarity (C) کولائیڈ Colloid (D) سسپنشن Suspension

248. Concentration is a ratio of:

248. کنسنٹریشن کس کی نسبت ہے؟

(A) سولوینٹ سے سولیوٹ کی Solvent to solute (B) سولیوٹ سے سلوشن کی Solute to solution (C) سولوینٹ سے سلوشن کی Solvent to solution (D) الف اور ب دونوں A and B both

249. The number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called:

249. سولیوٹ کی گرامز میں وہ مقدار جو سلوشن کے 100 گرامز میں حل ہو۔ یہ پرسینٹیج کہلاتا ہے:

(A) ماس/ماس Mass/Mass (B) ماس/والیم Mass/Volume (C) والیم/ماس Volume/Mass (D) والیم/والیم Volume/Volume

250. If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces. The solute:

250. اگر سولیوٹ-سولیوٹ فورسز، سولیوٹ-سالوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ:

(A) بالکل حل ہو جاتا ہے Dissolve readily (B) حل نہیں ہوتا Does not dissolve (C) آہستہ سے حل ہوتا ہے Dissolves slowly (D) حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں Dissolves and precipitates

251. Which one of the following will show negligible effect of temperature on its solubility?
251. ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا معمولی اثر ہوگا؟

(A) KCl (B) KNO_3 (C) $NaNO_3$ (D) NaCl

252. .... molar sugar solution is more concentrated:
252. شوگر کا کتنے مولر سلوشن زیادہ کنسنٹریٹڈ ہوتا ہے؟

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

253. The compound which does not dissolve in water is:
253. وہ کمپاؤنڈ جو پانی میں حل نہیں ہوتا:

(A) KCl (B) Na_2CO_3 (C) $CuSO_4$ (D) C_6H_6

254. Which of the following dissolve in water?
254. مندرجہ ذیل میں سے کون سا ایک پانی میں حل ہو جاتا ہے؟

(A) Alcohol الکحل (B) Ether ایتھر (C) Benzene بینزین (D) Petrol پیٹرول

255. Tyndall effect is shown by:
255. ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔

(A) شوگر کا سلوشن Sugar solution (B) Paints پینٹس (C) Jelly جیلی (D) چاک کا سلوشن Chalk solution

256. Tyndall effect is due to:
256. ٹنڈل ایفیکٹ کس وجہ سے ہے؟

(A) روشنی کی شعاعوں کے رکنے کی وجہ سے By stopping the rays of light
(B) روشنی کی شعاعوں کے منتشر نہ ہونے کی وجہ سے By not spreading of rays of light
(C) روشنی کی شعاعوں کے منتشر ہونے کی وجہ سے By spreading of rays of light
(D) روشنی کی شعاعوں کے گزرنے کی وجہ سے By passing of rays of light

257. The example of suspension is:
257. درج ذیل میں سسپنشن کی مثال ہے:

(A) ملک آف میگنیشیا Milk of magnesia (B) Ink روشنائی (C) Jelly جیلی (D) Tooth paste ٹوتھ پیسٹ

258. The color of concentrated solution of potassium permanganate is:
258. پوٹاشیم پرمیگنیٹ کے مرتکز سلوشن کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Dark red گہرا سرخ (B) Dark green گہرا گرین (C) Dark purple گہرا پرپل (D) Shiny yellow چمکدار پیلا

259. The example of suspension is:
259. سسپنشن کی مثال ہے:

(A) Starch سٹارچ (B) Blood خون (C) Milk دودھ (D) Paint پینٹ

260. Milk of magnesia is an example of:
260. ملک آف میگنیشیا مثال ہے:

(A) Solution سلوشن (B) True solution ٹرو سلوشن (C) Colloid کولائیڈز (D) Suspension سسپنشن

261. The example of false solution or colloid is:
261. فالس سلوشن یا کولائیڈل سلوشن کی مثال ہے:

(A) Paints پینٹس (B) Starch سٹارچ (C) پانی میں شکر Sugar in water (D) Salt in water پانی میں نمک

262. The example of colloid is:
262. کولائیڈ کی مثال ہے:

(A) Starch سٹارچ (B) Paints پینٹس (C) ملک آف میگنیشیا Milk of magnesia (D) پانی میں چاک Chalk in water

263. Electrochemistry is the branch of chemistry which deals with:

263. کیمسٹری کی وہ شاخ الیکٹرو کیمسٹری کہلاتی ہے جو بیان کرتی ہے:

(A) کاربن اور اس کے مرکبات Carbon and its compounds
(B) سولیوٹ اور سلوشن Solute and solution
(C) الیکٹریسٹی اور کیمیکل ری ایکشنز Electricity and chemical reactions
(D) میٹل اور نان میٹلز Metals and non metals

264. The branch of chemistry which describes a relation between electricity and chemical reactions is called:

264. کیمسٹری کی وہ شاخ جو الیکٹریسٹی اور کیمیکل ری ایکشنز کے درمیان تعلق کو بیان کرتی ہے، کہلاتی ہے:

(A) آرگینک کیمسٹری Organic chemistry
(B) ان آرگینک کیمسٹری Inorganic chemistry
(C) الیکٹرو کیمسٹری Electrochemistry
(D) انڈسٹریل کیمسٹری Industrial chemistry

265. Oxidation process consists:

265. آکسیڈیشن کے عمل سے ہوتا ہے:

(A) آکسیجن کا حصول Addition of oxygen
(B) الیکٹرونز کا حصول Addition of electrons
(C) الیکٹرونز کا اخراج Removal of electrons
(D) ہائیڈروجن کا حصول Addition of hydrogen

266. The oxidation number of chromium $K_2Cr_2O_7$ in is:

266. $K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟

(A) +2 (B) +6 (C) +14 (D) +7

267. The oxidation number of H in HCl is:

267. HCl میں H آکسیڈیشن نمبر ہے:

(A) -1 (B) -2 (C) +2 (D) +1

268. The oxidation number of all elements in the free state is:

268. آزاد حالت میں تمام ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) -1 (B) +1 (C) -2 (D) 0

269. The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:

269. میٹل ہائڈرائڈز میں ہائیڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) -1/2 (B) 0 (C) +1 (D) -1

270. The oxidation number of oxygen in per oxides is:

270. پر آکسائیڈ میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) -1/2 (B) -1 (C) +2 (D) -2

271. The oxidation number of nitrogen in nitric acid is:

271. نائٹرک ایسڈ میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) -5 (B) 5 (C) +5 (D) +6

272. The oxidation number of sulphur in sulphuric acid is:

272. سلفیورک ایسڈ میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) +6 (B) -6 (C) +5 (D) -5

273. The oxidation number of chorine in potassium chlorate $KClO_3$ is:

273. $KClO_3$ پوٹاشیم کلوریٹ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے:

(A) +4 (B) -2 (C) +5 (D) -1

274. In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:

274. زنک اور ہائیڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ کونسا ہوتا ہے؟

(A) Zn (B) H^+ (C) Cl^- (D) H_2

275. The specie which reduces the matter giving electron is called:
275. ایسی سپی شیز جو الیکٹرون دے کر مادے کو ریڈیوس کر دے، کہلاتی ہے:

(A) آکسیڈائزنگ ایجنٹ Oxidizing agent (B) ریڈیوسنگ ایجنٹ Reducing agent (C) کلرنگ ایجنٹ Coloring agent (D) ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ Dehydrating agent

276. Formation of water from hydrogen and oxygen is:
276. ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟

(A) ریڈاکس ری ایکشن Redox reaction (B) اساس۔تیزاب کاری ایکشن Acid-base reaction (C) نیوٹرلائزیشن Neutralization (D) تحلیل Decomposition

277. Addition of oxygen in chemical reaction is called:
277. کیمیکل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کا حصول کہلاتا ہے:

(A) ریڈاکس ری ایکشن Redox reaction (B) اساس-تیزاب ری ایکشن Acid-base reaction (C) نیوٹریلائزیشن Neutralization (D) ڈی کمپوزیشن Decomposition

278. Which of the following does not occur during the formation of water by hydrogen and oxygen?
278. ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟

(A) ہائیڈروجن کی آکسیڈیشن ہو گئی ہے Oxidation of hydrogen (B) آکسیجن کی ریڈکشن ہو گئی ہے Reduction of oxygen (C) آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے Oxygen gains electrons (D) ہائیڈروجن آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرتی ہے Hydrogen works as an oxidizing agent

279. Removal of electrons is called:
279. الیکٹرونز کا اخراج کہلاتا ہے:

(A) آکسیڈیشن Oxidation (B) ریڈکشن Reduction (C) ہائیڈریشن Hydration (D) ہائیڈروجینیشن Hydrogenation

280. Addition of electrons is called:
280. الیکٹرون کا حصول کہلاتا ہے:

(A) ریڈکشن Reduction (B) آکسیڈیشن Oxidation (C) ری ڈوکس Redox (D) الیکٹرولائٹس Electrolytes

281. Spontaneous chemical reactions take place in:
281. از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟

(A) الیکٹرولیٹک سیل Electrolytic cell (B) گیلوانک سیل Galvanic cell (C) نیلسن سیل Nelson's cell (D) ڈاؤنز سیل Downs cell

282. Which one of the following is not an electrolytic cell?
282. درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولیٹک سیل نہیں؟

(A) ڈاؤنز سیل Downs cell (B) گیلوانک سیل Galvanic cell (C) نیلسن سیل Nelson's cell (D) ا، ج دونوں Both a and c

283. Which one of the following is not an electrolyte?
283. درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟

(A) شوگر کا سلوشن Sugar solution (B) سلفیورک ایسڈ کا سلوشن Sulphuric acid solution (C) چونے کا سلوشن Lime solution (D) سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن Sodium chloride solution

284. Nelson cell is used for the preparation of caustic soda along with gases. Which of the following gas is produced at cathode?
284. نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ کاسٹک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔ درج ذیل میں سے کون سی گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے؟

(A) Cl_2 (B) H_2 (C) O_3 (D) O_2

285. Which of the following is not an electrolytic cell?
285. درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولیٹک سیل نہیں ہے؟

(A) ڈاؤنز سیل Down's cell (B) گیلوانک سیل Galvanic cell (C) نیلسن سیل Nelson cell (D) الف اور ج دونوں A and C both

286. Example of strong electrolyte is:
286. طاقت ور الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:
(A) CH_3COOH (B) $CaOH_2$ (C) C_6H_6 (D) NaOH

287. Which of the following is not an electrolyte?
287. درج ذیل میں سے کون سا الیکٹرولائیٹ ہے؟
(A) سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن Solution of sodium chloride (B) شوگر کا سلوشن Sugar solution (C) بینزین Benzene (D) یوریا Urea

288. Anode of Down's cell is made of:
288. ڈاؤنز سیل کا اینوڈ بنا ہوتا ہے:
(A) آئرن Iron (B) سٹیل Steel (C) گریفائیٹ Graphite (D) زنک Zinc

289. Example of non electrolyte is:
289. نان الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:
(A) CH_3COOH (B) Sugar (C) NaOH (D) NaCl

290. The types of electrochemical cells:
290. الیکٹروکیمیکل سیلز کی اقسام ہیں:
(A) دو Two (B) تین Three (C) چار Four (D) پانچ Five

291. Weak electrolyte is:
291. ایک کمزور الیکٹرولائیٹ ہے:
(A) NaCl (B) NaOH (C) H_2SO_4 (D) CH_3COOH

292. Which of the following is a weak electrolyte?
292. ان میں سے کون سا کمزور الیکٹرولائیٹ ہے؟
(A) H_2SO_4 (B) HCl (C) HNO_3 (D) CH_3COOH

293. Which of the following is a strong electrolyte?
293. درج ذیل میں سے کون سا طاقتور الیکٹرولائیٹ ہے؟
(A) عام نمک کا سلوشن Solution of common salt (B) شوگر کا سلوشن Sugar solution (C) خالص سلوشن Pure solution (D) بینزین Benzene

294. Aqueous solution of ...... is not a strong electrolyte:
294. ...... کا ایکوئس سلوشن طاقتور الیکٹرولائٹ نہیں ہے:
(A) NaCl (B) NaOH (C) H_2SO_4 (D) $Ca(OH)_2$

295. Which of the following method is used for the preparation of sodium metal?
295. درج ذیل میں سے کون سا طریقہ سوڈیم میٹل کی تیاری کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟
(A) نیلسن سیل Nelson cell (B) ڈاؤنز سیل Down's cell (C) گیلوانک سیل Galvanic cell (D) الیکٹروپلیٹنگ Electroplating

296. Pure water is an example of:
296. خالص پانی مثال ہے:
(A) الیکٹرولائیٹ کی Electrolyte (B) کمزور الیکٹرولائیٹ کی Weak electrolyte (C) طاقتور الیکٹرولائیٹ کی Strong electrolyte (D) نان الیکٹرولائیٹ کی Non electrolyte

297. Aqueous solution of NaCl is called:
297. NaCl کا ایکوئس سلوشن کیا کہلاتا ہے؟
(A) سٹارچ سلوشن Starch solution (B) کلورائیڈ سلوشن Chloride solution (C) کاربونیٹڈ سلوشن Carbonated solution (D) برائن سلوشن Brine solution

298. ...... is obtained from molten NaCl
298. پگھلے ہوئے NaCl سے کیا حاصل کیا جاتا ہے؟
(A) NaOH NaOH (B) سوڈیم میٹل Sodium metal (C) دونوں Both (D) کوئی نہیں None

299. ...... is a non electrolyte:
299. ...... ایک نان الیکٹرولائیٹ ہے:
(A) NaCl سلوشن NaCl Solution (B) NaOH سلوشن NaOH Solution (C) شوگر سلوشن Sugar Solution (D) H_2SO_4 سلوشن H_2SO_4 Solution

300. The example of non electrolyte is: / 300. نان الیکٹرولائیٹ کی مثال ہے:

(A) NaOH (B) HCl (C) H_2SO_4 (D) C_6H_6

301. Which of the following metal is used for galvanizing? / 301. مندرجہ ذیل میں سے کون سی ایک میٹل گیلوانائزنگ کے لیے استعمال کی جاتی ہے؟

(A) Fe (B) Cu (C) Cr (D) Zn

302. Gas which is collected at cathode is called: / 302. گیس جو کیتھوڈ پر اکٹھی ہوتی ہے:

(A) Cl_2 (B) O_3 (C) H_2 (D) O_2

303. The formula of rust is: / 303. زنگ کا فارمولا کیا ہے؟

(A) $Fe_2O_3.nH_2O$ (B) Fe_2O_3 (C) $FeOH_3$ (D) none

304. The most common example of corrosion is: / 304. کروژن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟

(A) کیمیکل توڑ پھوڑ Chemical decomposition (B) لوہے کو زنگ لگنا Rusting of iron (C) ایلومینیم کو زنگ لگنا Rusting of aluminium (D) ٹن کو زنگ لگنا Rusting of tin

305. The method of depositing of the layer of one metal on the other metal is called: / 305. الیکٹرولیسز کے ذریعے ایک میٹل کے اوپر دوسری میٹل کی تہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے:

(A) ریڈکشن Reduction (B) کروژن Corrosion (C) الیکٹروپلیٹنگ Electroplating (D) آکسیڈیشن Oxidation

306. Metals can form ions carrying charges: / 306. میٹلز کون سے آئن والا چارج بناتے ہیں؟

(A) یونی پازیٹو Uni-positive (B) ڈائی پازیٹو Di-positive (C) ٹرائی پازیٹو Tri-positive (D) یہ تمام All of them

307. Which one of the following metals burns with a brick red flame? / 307. ان میں سے کونسی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟

(A) سوڈیم Sodium (B) میگنیشیم Magnesium (C) آئرن Iron (D) کیلشیم Calcium

308. Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with: / 308. سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی۔

(A) ہائیڈروجن کے ساتھ Hydrogen (B) نائٹروجن کے ساتھ Nitrogen (C) سلفر کے ساتھ Sulphur (D) فاسفورس کے ساتھ Phosphorus

309. Which one of the following is the lightest metal? / 309. ان میں سے ہلکا ترین اور پانی پر تیرنے والا کونسا ایلیمنٹ ہے؟

(A) کیلشیم Calcium (B) میگنیشیم Magnesium (C) لیتھیم Lithium (D) سوڈیم Sodium

310. Pure alkali metals can be cut simply by knife but iron cannot because of alkali metals have: / 310. خالص الکلی میٹلز کو چاقو سے کاٹا جاسکتا ہے مگر آئرن کو نہیں، اس کی وجہ:

(A) طاقتور میٹلک بانڈنگ Strong metallic bonding (B) کمزور میٹلک بانڈنگ Weak metallic bonding (C) نان میٹلک بانڈنگ Non-metallic bonding (D) معتدل میٹلک بانڈنگ Moderate metallic bonding

311. Which of the following is less malleable? / 311. درج ذیل میں سے کونسی میٹل کم میلیبل ہے؟

(A) سوڈیم Sodium (B) آئرن Iron (C) گولڈ Gold (D) سلور Silver

312. Metal lose their electrons easily because: / 312. میٹلز آسانی سے الیکٹرون خارج کرتے ہیں کیونکہ:

(A) یہ الیکٹرونیگیٹو ہیں They are electronegativity (B) ان کی الیکٹرون افینٹی ہوتی ہے They have electron affinity (C) یہ الیکٹروپازیٹو ہیں They are electropositive (D) حرارت کی اچھی کنڈکٹر ہیں Good conductors of heat

313. Which one of the following is brittle?
313. ان میں سے کونسا میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتا ہے؟
(A) Sodium سوڈیم (B) Aluminum ایلومینیم (C) Selenium سیلینیم (D) Magnesium میگنیشیم

314. Metals generally have:
314. میٹلز عموی طور پر رکھتی ہیں:
(A) زیادہ آئیونائزیشن ویلیو Greater ionization value
(B) کم آئیونائزیشن ویلیو Less ionization value
(C) زیادہ الیکٹرون افینیٹی کی ویلیو Greater electron affinity value
(D) زیادہ الیکٹرونیگیٹیوٹی کی ویلیو Greater electro negativity value

315. The most lightest metal is:
315. سب سے ہلکی میٹل کون سی ہے؟
(A) Lithium لیتھیم (B) Sodium سوڈیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Calcium کیلشیم

316. The most value able metal is:
316. سب سے بیش قیمت میٹل کون سی ہے؟
(A) Silver سلور (B) Platinum پلاٹینم (C) Gold گولڈ (D) Copper کاپر

317. Which of the following metal is the least conductor of heat?
317. کون سی میٹل حرارت کی سب سے کم کنڈکٹر ہے؟
(A) Zinc زنک (B) Lead لیڈ (C) Copper کاپر (D) Iron آئرن

318. Which of the following metal is not solid?
318. درج ذیل میں سے کون سی میٹل ٹھوس نہیں ہے؟
(A) Zinc زنک (B) Mercury مرکری (C) Gold گولڈ (D) Silver سلور

319. Mercury exists in:
319. مرکری پائی جاتی ہے:
(A) Solid ٹھوس حالت میں (B) Liquid مائع حالت میں (C) Gaseous گیسی حالت میں (D) Plasma پلازما میں

320. Atomic size of sodium is:
320. سوڈیم کا اٹامک سائز ہے:
(A) 160 pm (B) 162 pm (C) 185 pm (D) 186 pm

321. Most reactive metal is:
321. سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے:
(A) Cesium سیزیم (B) Rubidium روبیڈیم (C) Potassium پوٹاشیم (D) Sodium سوڈیم

322. The color of flame of calcium burning in air is:
322. ہوا میں جلتے ہوئے کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:
(A) Purple black جامنی سیاہ (B) Golden black سنہری پیلا (C) سرخی مائل براؤن Reddish brown (D) Reddish سرخی مائل

323. Metals form after reacting with oxygen:
323. میٹلز آکسیجن کے ساتھ ری ایکٹ کر کے بناتی ہیں:
(A) Acidic acid ایسڈک ایسڈ (B) Basic oxide بیسک آکسائیڈ (C) ایمفوٹیرک آکسائیڈ Amphoteric oxide (D) نیوٹرل آکسائیڈ Neutral oxide

324. Which of the following metal burns with pale yellow flame in air?
324. ان میں سے کون سی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سنہری پیلے شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟
(A) Calcium کیلشیم (B) Magnesium میگنیشیم (C) Iron آئرن (D) Sodium سوڈیم

325. Which metal floats over water?
325. کون سی میٹل پانی پر تیرتی ہے؟
(A) Calcium کیلشیم (B) Magnesium میگنیشیم (C) Sodium سوڈیم (D) Potassium پوٹاشیم

326. Color of magnesium when it burns in air is:
326. ہوا میں جلنے پر میگنیشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:
(A) Brilliant white چمکیلا سفید (B) اینٹ جیسا سرخ Red like brick (C) Golden yellow سنہری پیلا (D) Pale yellow زرد پیلا

BOARD MCQS COMPILED BY SIR RIFFAT ABBAS

327. ...... burns brick like flame? — 327. ...... اینٹ جیسے شعلے سے جلتی ہے:

(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلشیم (D) Magnesium میگنیشیم

328. Color of flame of calcium in air is: — 328. ہوا میں کیلشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Brick red اینٹ جیسا سرخ (B) Golden yellow سنہرا پیلا (C) Reddish brown سرخی مائل بھورا (D) Purple black جامنی کالا

329. ...... metal is break able: — 329. ...... میٹل ٹوٹنے والی ہے:

(A) Magnesium میگنیشیم (B) Barium بیریم (C) Aluminium ایلومینیم (D) Sodium سوڈیم

330. Heaviest metal is: — 330. سب سے بھاری میٹل ہے:

(A) Iron آئرن (B) Platinum پلاٹینم (C) Osmium اوسمیم (D) Lead لیڈ

331. The most frequent occurring metal is: — 331. سب سے زیادہ کثرت سے پائی جانے والی میٹل ہے:

(A) Aluminium ایلومینیم (B) Gold سونا (C) Silver سلور (D) Platinum پلاٹینم

332. The color of flame of sodium in air is: — 332. ہوا میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Golden yellow سنہری پیلا (B) Brilliant white بھڑکیلا سفید (C) Red سرخ (D) Reddish سرخی مائل

333. Which metal can be drawn into a wire of one and a half kilometer long from one gram? — 333. کس میٹل کے ایک گرام کو کھینچ کر ڈیڑھ کلو میٹر لمبی تار بنائی جا سکتی ہے؟

(A) Silver سلور (B) Gold سونا (C) Iron لوہا (D) Calcium کیلشیم

334. A metal which is soft and can be cut by knife is: — 334. ایک میٹل جو کہ نرم ہوتی ہے اور اسے چاقو کی مدد سے کاٹا جا سکتا ہے:

(A) Calcium کیلشیم (B) Sodium سوڈیم (C) Magnesium میگنیشیم (D) Iron آئرن

335. Which metal has no effect of mineral acid or alkali on it? — 335. کون سی میٹل پر منرل ایسڈ یا الکلی کا بھی اثر نہیں ہوتا؟

(A) Iron آئرن (B) Zinc زنک (C) Gold گولڈ (D) Sodium سوڈیم

336. Which one of the following non-metal is lustrous? — 336. درج ذیل میں سے کونسا نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Sulphur سلفر (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Carbon کاربن

337. Non-metals are generally soft, but which one of the following is extremely hard? — 337. نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسا نہایت سخت ہے؟

(A) Graphite گریفائیٹ (B) Phosphorus فاسفورس (C) Iodine آئیوڈین (D) Diamond ڈائمنڈ

338. Which one of the following will not react with dilute *HCl*? — 338. درج ذیل میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟

(A) Sodium سوڈیم (B) Potassium پوٹاشیم (C) Calcium کیلشیم (D) Carbon کاربن

339. Which of the following nonmetal is shiny? — 339. درج ذیل میں سے کون سی نان میٹل چمکدار ہے؟

(A) Iodine آئیوڈین (B) Carbon کاربن (C) Fluorine فلورین (D) Sulphur سلفر

340. Color of fluorine is: — 340. فلورین کا رنگ ہوتا ہے:

(A) Light yellow ہلکا پیلا (B) Greenish سبزی مائل (C) Reddish brown سرخی مائل براؤن (D) Purple black جامنی سیاہ